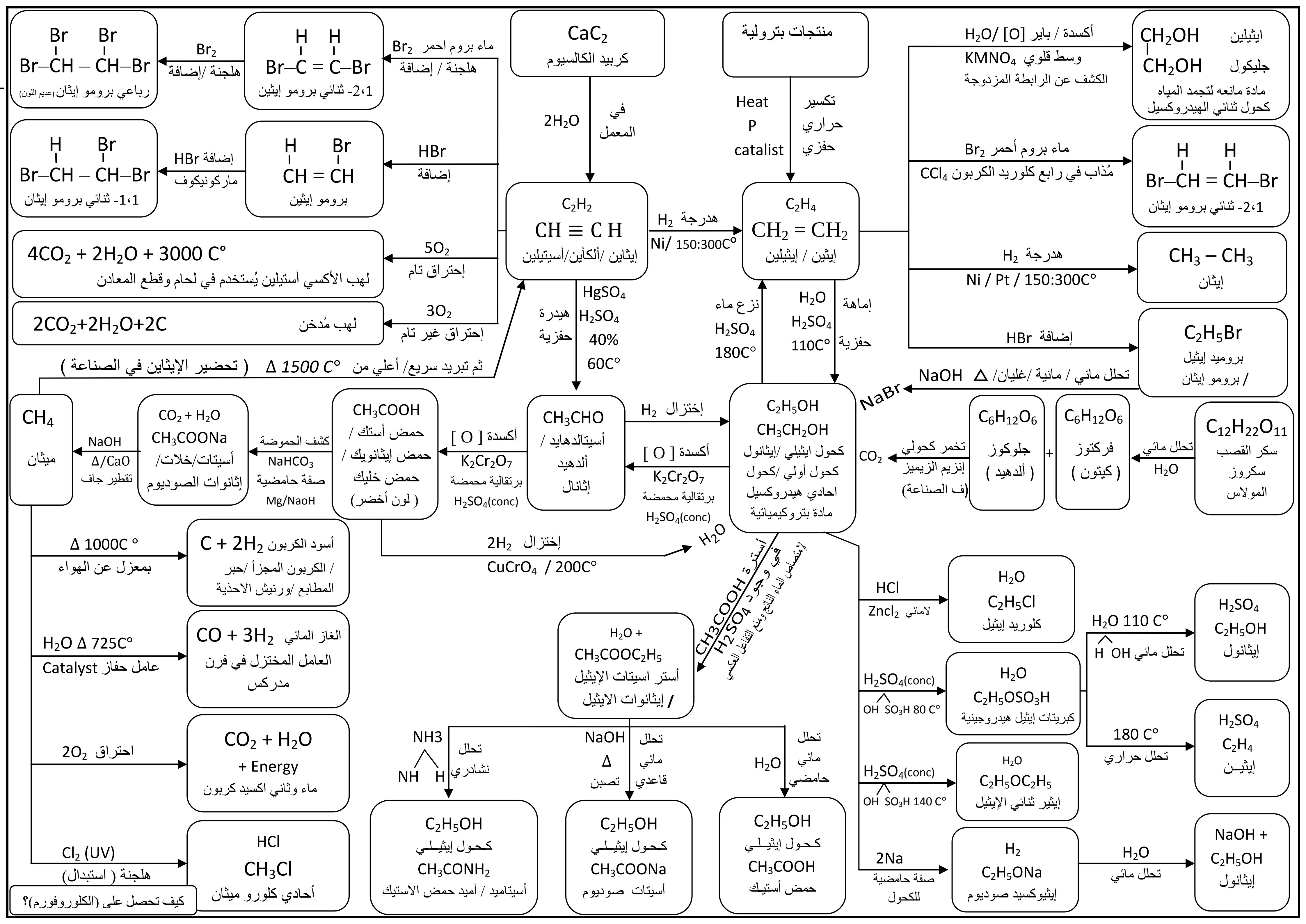


CaC_2
كربيد الكالسيوم
في المعمل
$2H_2O$
منتجات بترولية
تكسير حراري حفزي
Heat
P
catalist
C_2H_2
$CH \equiv CH$
إيثاين /ألكاين/أسيتيلين
H_2 هدرجة
$Ni/\ 150:300C°$
C_2H_4
$CH_2 = CH_2$
إيثين / إيثيلين
ماء بروم احمر Br_2
هلجنة / إضافة
H H
$Br-C = C-Br$
2،1- ثنائي برومو إيثين
Br_2
هلجنة /إضافة
Br Br
$Br-CH - CH-Br$
رباعي برومو إيثان (عديم اللون)
HBr
إضافة
H Br
$CH = CH$
برومو إيثين
إضافة HBr
ماركونيكوف
H Br
$Br-CH - CH-Br$
1،1- ثنائي برومو إيثان
$5O_2$
إحتراق تام
$4CO_2 + 2H_2O + 3000\ C°$
لهب الأكسي أستيلين يُستخدم في لحام وقطع المعادن
$3O_2$
إحتراق غير تام
$2CO_2+2H_2O+2C$
لهب مُدخن
ثم تبريد سريع/ أعلي من Δ 1500 C° (تحضير الإيثاين في الصناعة)
H_2O/ [O] أكسدة / باير
$KMNO_4$ وسط قلوي
الكشف عن الرابطة المزدوجة
CH_2OH
CH_2OH
ايثيلين جليكول
مادة مانعه لتجمد المياه
كحول ثنائي الهيدروكسيل
ماء بروم أحمر Br_2
مُذاب في رابع كلوريد الكربون CCl_4
H H
$Br-CH = CH-Br$
2،1- ثنائي برومو إيثان
H_2 هدرجة
$Ni / Pt / 150:300C°$
$CH_3 - CH_3$
إيثان
HBr إضافة
C_2H_5Br
بروميد إيثيل
/ برومو إيثان
تحلل مائي / مائية /غليان/ Δ NaOH
NaBr
هيدرة حفزية
$HgSO_4$
H_2SO_4
40%
60C°
نزع ماء
H_2SO_4
180C°
H_2O
H_2SO_4
110C°
إماهة حفزية
CH_3CHO
أسيتالدهايد /
ألدهيد
إثانال
إختزال H_2
أكسدة [O]
$K_2Cr_2O_7$
برتقالية محمضة
H_2SO_4(conc)
C_2H_5OH
CH_3CH_2OH
كحول ايثيلي /إيثانول
كحول أولي /كحول
احادي هيدروكسيل
مادة بتروكيميائية
CO_2
تخمر كحولي
إنزيم الزيميز
(ف الصناعة)
$C_6H_{12}O_6$
جلوكوز
(ألدهيد)
+
$C_6H_{12}O_6$
فركتوز
(كيتون)
تحلل مائي
H_2O
$C_{12}H_{22}O_{11}$
سكر القصب
سكروز
المولاس
CH_3COOH
حمض أستك /
حمض إيثانويك /
حمض خليك
(لون أخضر)
أكسدة [O]
$K_2Cr_2O_7$
برتقالية محمضة
H_2SO_4(conc)
$CO_2 + H_2O$
CH_3COONa
أسيتات/خلات/
إثانوات الصوديوم
كشف الحموضة
$NaHCO_3$
صفة حامضية
Mg/NaoH
CH_4
ميثان
NaOH
Δ/CaO
تقطير جاف
إختزال $2H_2$
$CuCrO_4$ / 200C°
H_2O
Δ 1000C °
بمعزل عن الهواء
$C + 2H_2$ أسود الكربون
/ الكربون المجزأ /حبر
المطابع /ورنيش الاحذية
H_2O Δ 725C°
Catalyst عامل حفاز
$CO + 3H_2$ الغاز المائي
العامل المختزل في فرن
مدركس
$2O_2$ احتراق
$CO_2 + H_2O$
+ Energy
ماء وثاني اكسيد كربون
Cl_2 (UV)
هلجنة (استبدال)
HCl
CH_3Cl
أحادي كلورو ميثان
كيف تحصل على (الكلوروفورم)؟
أسترة $CH3COOH$
في وجود $H2SO4$
لإمتصاص الماء الناتج ومنع التفاعل العكسي
H_2O +
$CH_3COOC_2H_5$
أستر اسيتات الإيثيل
/ إيثانوات الايثيل
NH3
NH H
تحلل نشادري
NaOH
Δ
تحلل مائي قاعدي
تصبن
H_2O
تحلل مائي حامضي
C_2H_5OH
كحول إيثيلي
CH_3CONH_2
أسيتاميد / آميد حمض الاستيك
C_2H_5OH
كحول إيثيلي
CH_3COONa
أسيتات صوديوم
C_2H_5OH
كحول إيثيلي
CH_3COOH
حمض أستيك
HCl
$Zncl_2$ لامائي
H_2O
C_2H_5Cl
كلوريد إيثيل
H_2SO_4(conc)
OH SO_3H 80 C°
H_2O
$C_2H_5OSO_3H$
كبريتات إيثيل هيدروجينية
H_2O 110 C°
H OH تحلل مائي
H_2SO_4
C_2H_5OH
إيثانول
180 C°
تحلل حراري
H_2SO_4
C_2H_4
إيثين
H_2SO_4(conc)
OH SO_3H 140 C°
H_2O
$C_2H_5OC_2H_5$
إيثير ثنائي الإيثيل
2Na
صفة حامضية للكحول
H_2
C_2H_5ONa
إيثيوكسيد صوديوم
H_2O
تحلل مائي
NaOH +
C_2H_5OH
إيثانول